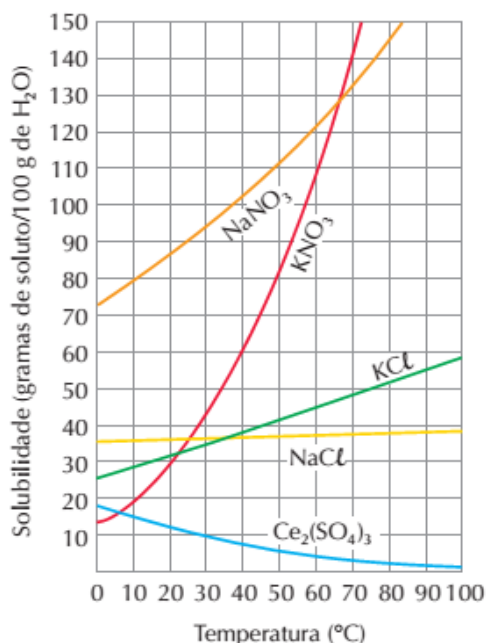
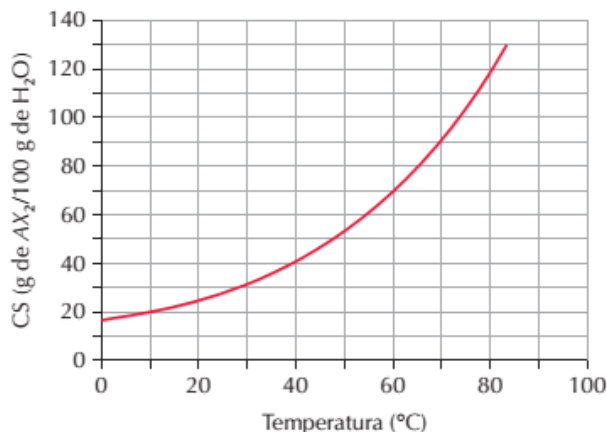


- 1 (PUC-Campinas-SP) Considerando o gráfico abaixo, adicionam-se, separadamente, 40,0 g de cada um dos sais em 100 g de H_2O .



- 2 À temperatura de 40 °C, que sais estão totalmente dissolvidos na água?
- a) KNO_3 e $NaNO_3$ d) $Ce_2(SO_4)_3$ e KCl
 b) $NaCl$ e $NaNO_3$ e) $NaCl$ e $Ce_2(SO_4)_3$
 c) KCl e KNO_3

- 3 (FMTM-MG) O gráfico apresenta a curva de solubilidade de um sal AX_2 .

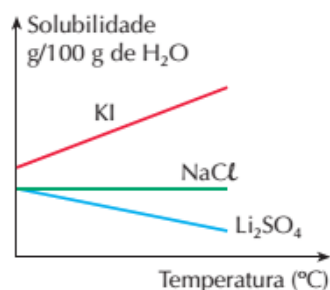


- 4 Quando uma solução aquosa saturada de AX_2 a 70 °C contendo 50 g de água é resfriada para 10 °C, quais são, em gramas, a massa de sal cristalizada e a massa que permanece em solução?
- a) 25 e 20
 b) 30 e 15
 c) 35 e 10
 d) 35 e 15
 e) 40 e 10

- 9 (Fuvest-SP) Quatro tubos contêm 20 mL de água cada um a 20 °C. Coloca-se nesses tubos dicromato de potássio ($K_2Cr_2O_7$) nas quantidades indicadas na tabela ao lado. A solubilidade do sal, a 20 °C, é igual a 12,5 g por 100 mL de água. Após agitação, em quais dos tubos coexistem, nessa temperatura, solução saturada e fase sólida?
- a) Em nenhum. c) Apenas em C e D.
 b) Apenas em D. d) Apenas em B, C e D.
 e) Em todos.

- 5 (U. Anhembi Morumbi-SP) Se dissolvermos totalmente uma certa quantidade de sal em solvente e por qualquer perturbação uma parte do sal se depositar, qual a solução que teremos no final?
- a) saturada com corpo de fundo.
 b) supersaturada com corpo de fundo.
 c) insaturada.
 d) supersaturada sem corpo de fundo.
 e) saturada sem corpo de fundo.

- 6 (PUC-RJ) Observe a figura ao lado, que representa a solubilidade, em g por 100 g de H_2O , de 3 sais inorgânicos em determinada faixa de temperatura.

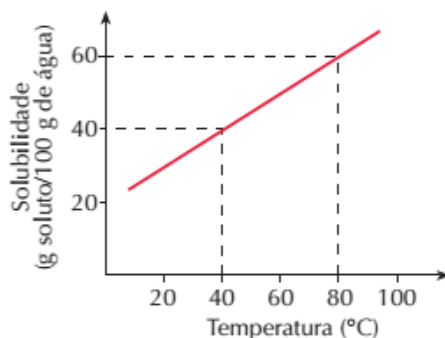


Identifique a afirmativa correta.

- a) A solubilidade dos 3 sais aumenta com a temperatura.
 b) O aumento de temperatura favorece a solubilização do Li_2SO_4 .
 c) A solubilidade do KI é maior que as solubilidades dos demais sais, na faixa de temperatura dada.
 d) A solubilidade do $NaCl$ varia com a temperatura.
 e) A solubilidade de 2 sais diminui com a temperatura.

- 7 (Osec-SP) A solubilidade do $K_2Cr_2O_7$, a 20 °C, é 12 g/100 g de água e, a 60 °C, é 43 g/100 g de água. Sabendo que uma solução foi preparada dissolvendo-se 20 g do sal em 100 g de água a 60 °C e que depois ela foi resfriada a 20 °C, podemos concluir que:
- a) todo sal continuou na solução.
 b) todo sal passou a formar um corpo de chão.
 c) 8 g do sal foi depositado no fundo do recipiente.
 d) 12 g do sal foi depositado no fundo do recipiente.
 e) 31 g do sal passou a formar um corpo de chão.

- 8 (UFPE) Uma solução saturada de NH_4Cl foi preparada a 80 °C utilizando-se 200 g de água. Posteriormente, essa solução sofre um resfriamento sob agitação até atingir 40 °C. Determine a massa de sal depositada nesse processo. A solubilidade do NH_4Cl varia com a temperatura, conforme mostrado no gráfico.



	Tubo A	Tubo B	Tubo C	Tubo D
Massa de $K_2Cr_2O_7$ (g)	1,0	3,0	5,0	7,0